

# BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

**PRIORITY  
DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



REC'D 06 MAY 2004	
WIPO	PCT

## Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

**Aktenzeichen:** 103 13 438.7

**Anmeldetag:** 26. März 2003

**Anmelder/Inhaber:** Uhde GmbH,  
44141 Dortmund/DE

**Bezeichnung:** Verfahren zur selektiven Entfernung von  
Schwefelwasserstoff und CO<sub>2</sub> aus Rohgas

**IPC:** B 01 D 53/14

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 01. April 2004  
Deutsches Patent- und Markenamt  
Der Präsident  
Im Auftrag

Kahle

PATENT- UND RECHTSANWÄLTE MEINKE, DABRINGHAUS UND PARTNER GbR

ZUGELASSEN BEIM EUROPÄISCHEN PATENTAMT UND GEMEINSCHAFTSMARKENAMT

EUROPEAN PATENT AND TRADEMARK ATTORNEYS\*

PATENTANWÄLTE\*

JULIUS MEINKE, DIPL.-ING.

WALTER DABRINGHAUS, DIPL.-ING.

JOCHEN MEINKE, DIPL.-ING.

RECHTSANWALT

THOMAS MEINKE

ROSA-LUXEMBURG-STRASSE 18

44141 DORTMUND

TELEFON (0231) 58 41 90

TELEFAX (0231) 14 76 70

Info@patent-recht.de

POSTFACH 10 46 45

44046 DORTMUND, 25. März 2003

DRESDNER BANK AG DTMD, Kto.-Nr. 1 148 047 (BLZ 440 800 50)  
POSTBANK DORTMUND, Kto.-Nr. 542 02-463 (BLZ 440 100 46)

AKTEN-NR. 289/15690 D/S  
(10 398)

Anmelderin: Uhde GmbH

Friedrich-Uhde-Straße 15, 44141 Dortmund

"Verfahren zur selektiven Entfernung von  
Schwefelwasserstoff und CO<sub>2</sub> aus Rohgas"

"Verfahren zur selektiven Entfernung von Schwefelwasserstoff und CO<sub>2</sub> aus Rohgas"

Die Erfindung richtet sich auf ein Verfahren zur selektiven Entfernung von Schwefelwasserstoff, organischen Schwefelkomponenten und CO<sub>2</sub> aus Roh-Erdgas der im Oberbegriff des Anspruches 1 angegebenen Gattung, wie es beispielsweise in der Publikation "Acid and Sour Gas Treating Processes", Gulf Publishing Company", ISBN 0-87201-839-3, dort beispielsweise im Abschnitt "Gas Treating with a Physical Solvent", Seite 21, Fig. 6, beschrieben ist.

Wertstoffhaltige Gase, wie beispielsweise Erdgas oder Synthesegas, enthalten u.a. säurebildende Verunreinigungen, wie CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>S, COS, CS<sub>2</sub> und/oder Mercaptane sowie HCN, die wegen der weiteren Nutzung der Gase entfernt werden müssen. Gesetzliche Bestimmungen zwingen nicht nur zur Senkung des Schwefelausstoßes, sondern auch der CO<sub>2</sub>-Anteile, die darüber hinaus den Heizwert absenken. Verunreinigungen können störende Katalysatorgifte darstellen, Korrosionen hervorrufen u. dgl. mehr.

Um Schwefelwasserstoffe zu entfernen, kann man chemische Absorptionsmittel, wie Ethanolamin, Alkali-Salzlösungen u.a., einsetzen oder aber auch physikalische Absorptions-

mittel, wie z.B. Selexol, Propylencarbonat, Methanol u.a., wobei durch physikalische Absorptionsmittel auch noch organische Schwefelkomponenten entfernt werden können.

Durch Wahl und Einsatz eines selektiven Absorptionsmittels läßt sich bereits eine recht gute Selektivität der Entfernung von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen in bezug auf Kohlendioxid erzielen. Als selektiv wirkende Absorptionsmittel werden sowohl chemisch wirkende Absorptionsmittel, wie z.B. selektive Amine, als auch physikalische Absorptionsmittel, wie z.B. Selexol, Pursiol, Genosorb oder Morphysorb, genutzt. Diese Selektivität reicht jedoch nicht aus, wenn ein besonders ungünstiges Verhältnis von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen zu Kohlendioxid im Einsatzgas zu einem Sauer gas mit einem so geringen Gehalt an Schwefelkomponenten führt, daß das Sauer gas nicht mehr in einer Claus-Anlage verarbeitet werden kann.

Die chemischen Absorptionsmittel und deren Einsatz werden beispielsweise in der US-4 112 051 (Sartori et al) beschrieben. Gegenüber diesen chemisch aktive Lösungsmittel einsetzenden Verfahren richtet sich die vorliegende Erfindung insbesondere auf chemisch nicht aktive Absorptionsmittel zum einen, um möglichst reines CO<sub>2</sub> als Wertstoff zu gewinnen und zum anderen Sauer gas bzw. Gas zum Einsatz in ei-

nem Claus-Prozeß mit den dort benötigten Qualitätsmerkmalen zu gewinnen. In der Regel wird das von der Absorptionsmittel-Regeneration kommende Sauergas in einer Claus-Anlage zu Schwefel weiterverarbeitet. Dabei wirkt sich das im Sauer-gas enthaltene Kohlendioxid nachteilig auf diesen Claus-Prozeß aus, da Kohlendioxid als Ballaststoff den Prozeß-gasstrom in der Claus-Anlage erhöht, was eine entsprechende Erhöhung der Anlagekapazitäten nötig macht. Des weiteren läßt sich eine Claus-Anlage mit einem Sauergas, das weniger als 10 Vol.-% an  $H_2S$  enthält, technisch nicht mehr wirtschaftlich betreiben.

Um ein derartig "schwaches" Sauergas in einer Claus-Anlage zu verarbeiten, sind daher zusätzliche Maßnahmen notwendig. In der Regel erfolgt die Aufkonzentration der Schwefelkomponenten dadurch, daß die im niedrig konzentrierten Sauer-gas enthaltenen Schwefelkomponenten mittels einer zweiten Absorptionskolonne nach evtl. zusätzlicher Verdichtung mit regenerierter Absorptionslösung noch einmal entfernt werden, wobei aufgrund der bereits besseren Verhältnisse von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen in bezug auf Kohlendioxid im Sauergas aus der ersten Absorptionsstufe eine entsprechend höhere Konzentration von Schwefelkomponenten im Sauergas der zweiten Absorptionsstufe erzielt wird. Diese Vorgehensweise ist jedoch sehr energie- und investitionskostenaufwendig, da der gesamte Sauer-

gasstrom aus der ersten Absorptionsstufe zuerst auf den notwendigen Absorptionsdruck gebracht werden muß.

Andere Möglichkeiten zur Behandlung von Sauergasen, die einen geringen Gehalt an Schwefelkomponenten aufweisen, wie die Schwefelgewinnung durch direkt-oxidative Prozesse oder die Erzeugung von Schwefelsäure etc., führen zu großen Prozeßgasmengenströmen und damit auch zu großen Prozeßanlagen.

In der Patentschrift US-5 240 476 (Hegarty) wird die Koabsorption im Zusammenhang mit der Brenngasreinigung in einem auf der Kohlevergasung basierenden, mit kombinierter Gas- und Dampfturbine arbeitenden Kraftwerk angesprochen. Zur Regeneration der beladenen Waschlösung wird diese nahezu auf Umgebungsdruck entspannt, wodurch ein erster Teil des durch Koabsorption ausgewaschenen  $\text{CO}_2$  ausgast und in das Rohgas zurückgeführt wird. Das restliche  $\text{CO}_2$  wird durch Ausstrippen der verbliebenen, noch teilbeladenen Waschlösung mit im wesentlichen stickstoffhaltigem Gas aus ihr entfernt. Danach wird sie in einem weiteren Schritt auf nahezu Umgebungsdruck entspannt. In einer mittels Sumpfaufkocher beheizten Abtriebskolonne wird der in ihr verbliebene Schwefelwasserstoff von ihr abgetrennt und als Rohstoff an eine Claus-Anlage abgegeben.

Bei dem in dieser Patentschrift US-5 240 476 (Hegarty) mit-

geteilten Verfahren wird der in der Luftzerlegung anfallende Abfallstickstoff zur Abtrennung des  $\text{CO}_2$  von der beladenen Waschlösung verwendet. Daher ist dieses Verfahren auf den Einsatz im nahen Umfeld einer mittels partieller Oxidation betriebenen Kohlevergasung beschränkt und daher ungeeignet für die Reinigung von rohem Erdgas analog für Synthesegas ohne  $\text{N}_2$ .

Dazu wird das mit hohem apparativen Aufwand eingesetzte Rohgas in zwei Stufen in einzelnen, in Reihe geschalteten Absorptionskolonnen mit Lösung behandelt.

Zum hier einschlägigen technologischen Umfeld sei, soweit Patentliteratur betroffen ist, noch auf die EP-0 033 029-A1 bzw. die entsprechende US-4 242 108, die EP-1 004 344 bzw. die entsprechende DE-198 54 353-A1, die EP-0 520 316-A1, die US-4 498 911 mit einer großen Menge an  $\text{CO}_2$  im Gas, verwiesen, um nur einige Beispiele zu nennen.

Aufgabe der Erfindung ist die Schaffung einer Lösung, mit der Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen einerseits möglichst selektiv entfernbar sind, was zum einen zu einem geringen Kohlendioxidgehalt im Sauergas führt und zum anderen den Nachteil hohen apparativen Aufwandes zur  $\text{CO}_2$ -Abtrennung vermeidet.

Mit einem Verfahren der eingangs bezeichneten Art wird diese Aufgabe gemäß der Erfindung durch die kennzeichnenden Merkmale des Hauptanspruches gelöst.

Mit der erfindungsgemäßen Verfahrensweise werden eine Reihe von Vorteilen erreicht, z.B. die spezifizierungsgerechte Produktion eines Claus-Gases, ausgehend von der ungünstigen Verhältnissen von  $\text{H}_2\text{S}$  zu  $\text{CO}_2$  im Feedgas sowie die zusätzliche Gewinnung von nahezu reinem  $\text{CO}_2$  bei erhöhtem Druck.

Weitere Vorteile und Merkmale der Erfindung ergeben sich aus den Unteransprüchen, wobei es besonders vorteilhaft sein kann, wenn das beladene Absorbens nach der zweiten Absorptionsstufe und vor dem Eintritt in die Desorptionsstufe erwärmt wird, wobei die Erwärmung im indirekten Wärmetausch mit dem von der Desorptionsstufe kommenden Absorbensstrom erfolgt.

Eine weitere Verbesserung der Wirkung der erfindungsgemäßen Verfahrensweise kann nach der Erfindung darin bestehen, daß nach der zweiten Absorptionsstufe eine Flashstufe vorgesehen ist, in welcher das beladene Absorbens aus der zweiten Absorptionsstufe entspannt wird und das frei werdende Flashgas, welches im wesentlichen  $\text{CO}_2$  und Anteile an  $\text{H}_2\text{S}$  enthält, in eine mindestens indirekt der zweiten Absorber-



stufe zuführende Leitung und das Absorbens in die Desorptionstufe geleitet wird.

Zur weiteren Abreicherung des noch in dem die zweite Absorptionskolonne verlassenden angereicherten Absorptionsmittels enthaltenen Kohlendioxids wird das Absorptionsmittel in einen Flashbehälter bei erniedrigtem Druck entspannt. Die entstehende Gasphase wird mittels eines Flashgaskompressors der zweiten Absorptionskolonne wieder zugeführt. Dabei kann in Ausgestaltung nach der Erfindung vorgesehen sein, daß direkt vor der zweiten Absorptionsstufe eine Flash-Stufe angeordnet ist, in welcher das aus der Kondensationsstufe kommende Absorbens entspannt wird und das frei werdende Wertgas, welches im wesentlichen Kohlenwasserstoffe,  $H_2S$  und  $CO_2$  enthält, in die erste Absorptionsstufe zurückgeführt wird.

Neben den weiteren, weiter unten angegebenen Vorteilen der Erfindung ist es erfindungsgemäß zweckmäßig, wenn die Absorption bei einem Betriebsdruck von 10 bis 150 bar erfolgt und/oder eine Temperaturerhöhung des vom Absorber kommenden, angereicherten Absorptionsmittels auf 50 bis  $200^{\circ}C$  vorgenommen wird.

Enthält der den Hochdruck-Flashbehälter verlassende Hauptstrom des Absorptionsmittels eine noch zu hohe Menge an

Kohlendioxid, kann in weiterer Ausgestaltung der Erfindung vorgesehen sein, daß die den Hochdruck-Flashbehälter verlassende angereicherte Absorptionslösung in einem Niederdruckflash entspannt wird, wobei das Flashgas mittels eines gemeinsamen Verdichters der zweiten Absorptionskolonne zusammen mit dem Flashgas aus der Flashstufe zugeführt wird und wobei die den Niederdruckflash verlassende Absorptionslösung auf den Kopf der Desorptionskolonne geführt wird.

Die bei erniedrigtem Druck geflashten Absorptionsmittelströme des Haupt- und des Teilkreislaufes werden in der Desorptionskolonne entspannt, wo am Sumpf der Kolonne durch Strippen mittels Strippdampf oder Strippgas der nahezu sauergasfreie, regenerierte Absorptionsmittelstrom anfällt. Erfindungsgemäß wird dann am Kopf der Desorptionskolonne eine konzentrierte Sauer gasfraktion mit dem gewünschten hohen Gehalt an Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen gewonnen. Der am Kopf der Desorptionskolonne austretende Sauer gasstrom wird zur Absorptionsmittelrückgewinnung noch mittels eines Kondensators gekühlt.

Ebenso wird zur Absorptionsmittelrückgewinnung auch das Flashgas des Niederdruck-Flashbehälters durch einen Kühler gekühlt, bevor das Flashgas zum Flashgaskompressor geführt wird. Das am Kopf der zweiten Absorptionskolonne bei erhöhtem Druck gewonnene, nahezu reine Kohlendioxid kann entwe-

der im Prozeß weiter verwendet werden oder als verkaufsfähiges Produkt gewonnen werden oder zum Zwecke der Reinjektion in Erdgas und Erdölfelder aufgrund des bereits erhöhten Vordruckes genutzt werden. Das erhöhte Druckniveau kann mittels einer Expandermaschine zur Energierückgewinnung genutzt werden.

Gegenüber der weiter oben beschriebenen konventionellen Verfahrensweise, bei der die Aufkonzentration der Schwefelkomponenten mittels eines nachgeschalteten zweiten Absorptionskreislaufes erfolgt, wofür das wenig Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen enthaltende Sauer gas mittels eines Kompressors auf den notwendigen Absorptionsdruck gebracht werden muß, hat die hier beschriebene erfindungsgemäße Verfahrensweise den entscheidenden Vorteil, daß ein großer Teil des Sauer gases durch Entspannen bei höherem Druck und erhöhter Temperatur bereits das für die Absorption mit physikalischen Absorptionsmitteln notwendige hohe Druckniveau besitzt und daher dieser Teilstrom nicht mehr komprimiert werden muß.

Mit der Absorption dieser Flashgase in der Nebenstromabsorption wird die Selektivität für Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen in bezug auf Kohlendioxid bereits deutlich gesteigert und führt damit zu einer erhöhten Konzentration von Schwefelwasserstoff und organischen

### Schwefelverbindungen im Sauergas.

Weiter erhöhen läßt sich die Selektivität für Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen in bezug auf Kohlendioxid mittels der Einbeziehung der weiteren Niederdruck-Flashstufen mit Verdichtung und Rückförderung zur zweiten Absorptionskolonne, so daß auch für Einsatzgase, die ein sehr ungünstiges Verhältnis von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen zu Kohlendioxid von z.B. 1 : 40 aufweisen, eine Konzentration von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen im Sauergas von größer 50 mol% mit dieser vorteilhaften Verfahrensweise erzielt werden kann.

Die gewünschte Konzentration der Schwefelkomponenten im Sauergas läßt sich weiterhin über den Druck der Niederdruck-Flashstufe einstellen, wobei für die meisten Anwendungsfälle ein vorteilhafter Druck zwischen 3 bis 10 bar resultiert, was bei der Rückverdichtung der Niederdruck-Flashgase zu weiteren deutlichen Einsparungen an Betriebs- und Investitionskosten im Vergleich zu einer konventionellen zweistufigen Absorption führt.

Weitere Vorteile, Einzelheiten und Merkmale der Erfindung ergeben sich aufgrund der nachfolgenden Beschreibung sowie anhand der Zeichnung. Diese zeigt in der einzigen Figur ein

Anlagenschaltbild nach der Erfindung zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens.

In dem Schaubild sind alle Leitungen und Prozeßströme mit den Ziffern 1 bis 30 bezeichnet, während alle eingesetzten Anlagenteile die Bezugsziffer 41 ff. tragen.

Die in der Figur dargestellte Anlage weist zunächst eine erste mit 41 bezeichnete Absorptionskolonne, im Schaltbild links dargestellt, auf, die mit dem Erd- bzw. Synthesegas über die Leitung 1 beschickt wird, das die Absorptionskolonne von unten nach oben durchströmt und oben über die Leitung 2 als gereinigtes Gas verläßt. Dabei wird das Feedgas 1 zum Sumpf der Absorptionskolonne 41 geführt. Die im Gas enthaltenen Sauergaskomponenten werden im Gegenstrom von der im Kopf der Absorptionskolonne 41 aufgegebenen regenerierten Lösung 14 entfernt, wobei die in der Absorptionskolonne 41 enthaltenen Stoffaustauschelemente für die notwendige Stoffübertragung sorgen.

Das aus dem Sumpf der Absorptionskolonne 41 abgezogene, mit Sauergas beladene Absorptionsmittel (Leitung 3) wird einem Recyclegas-Flashbehälter 42 zugeführt und dort entspannt und im Kreislauf über einen Recyclegas-Verdichter 43 und die Leitung 4 in den Sumpf der Absorptionskolonne 41 zurückgeführt, insbesondere dann, wenn die im Absorptions-

mittel gelösten Gaswertstoffe, wie Kohlenwasserstoff, Wasserstoff oder Kohlenmonoxid, zurückgewonnen werden sollen.

In der weiteren Prozeßführung wird die den Recyclegas-Flashbehälter 42 verlassende Lösung über die Leitung 5 einem ersten Wärmetauscher 44 zugeführt und dort vorgewärmt, dann über die Leitung 6 einem weiteren Wärmetauscher 46 zur weiteren Erwärmung zugeführt und von dort zu einem Hochdruck-Flashbehälter 47 geleitet. Die im Hochdruckflash freiwerdende Gasphase wird über die Leitung 8 zu einem Kühler 48 geleitet, während das anfallende Kondensat über Leitungen 11, 24 der im Prozeß vorgesehenen Desorptionskolonne 50 zugeleitet wird, wobei hier zur Erhöhung der Selektivität für Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen neben dem Hochdruck-Flashbehälter 47 ein Niederdruck-Flashbehälter 56 im Leitungsweg 20, 25 eingebaut ist.

Das den Kühler 48 verlassende Flashgas aus den Leitungen 8 und 23 wird dem Sumpf einer zweiten Absorptionskolonne 49 zugeführt. Im Gegenstrom wird dem Kopf der zweiten Absorptionskolonne 49 über die Leitung 15, 16, 17 als Teilstrom regeneriertes Absorptionsmittel zugeführt, das vom Sumpf der Desorptionskolonne 50 über Wärmetauscher 52 und 54 zugeleitet wird. Über die Leitung 10 verläßt die zweite Absorptionskolonne 49 am Kopf reines  $\text{CO}_2$  als Wertstoff. Das

dort in der Kolonne 49 anfallende angereicherte Absorptionsmittel wird über die Leitung 18 zur weiteren Erhöhung der Selektivität von Schwefelwasserstoff und organischen Schwefelverbindungen in einem Flashbehälter 55 entspannt, wobei das Absorptionsmittel als Teilstrom 26 über einen Wärmetauscher 52 und die Leitung 27 dem Kopf der Desorptionskolonne 50 zugeleitet wird.

Der zweite Teilstrom des den Desorber 50 verlassenden Absorptionsmittels wird über die Leitung 12 dem oben schon genannten ersten Wärmetauscher 44 des den Flashbehälter 42 verlassenden Lösungsmittelstromes zugeführt. Nach Durchgang durch den Wärmetauscher 44 wird das regenerierte Absorptionsmittel über die Leitungen 13, 14 durch den Kühler 60 gekühlt und dem Kopf der Absorptionskolonne 41 zugeführt.

Erkennbar wird mit der erfindungsgemäßen Verschaltung der unterschiedlichen Anlageteile das Ziel der Erfindung in besonders günstiger Weise erreicht, nämlich mittels Absorption entfernte Sauerstoffkomponenten, d.h. die Schwefelwasserstoffe und organischen Schwefelverbindungen möglichst effektiv aufzuarbeiten, um ein möglichst  $H_2S$ -reiches Claus-Gas zu erreichen, das bei mit Pfeil 29 bezeichnet das Anlagensystem verläßt, wobei gleichzeitig nahezu reines  $CO_2$  als Wertstoff gewonnen wird. Dabei ist es möglich, wie dies die Erfindung vorsieht, das Absorptionsmittel bei einem erhöh-

ten Druck mittels der von der Desorptionskolonne 50 kommenden heißen generierten Lösung 12 im Wärmetauscher 44 vorzuwärmen, wobei der Druckwert zwischen dem Druck der Absorptionskolonne 41 und dem Druck der Desorptionskolonne 50 eingestellt wird.



Patentansprüche:

1. Verfahren zur selektiven Entfernung von Schwefelwasserstoffen, organischen Schwefelkomponenten und CO<sub>2</sub> aus Rohgasen, wie z.B. Erdgas oder Synthesegas, unter Verwendung einer ersten Absorptionsstufe (41) und einer zweiten Absorptionsstufe (49) zur Abtrennung von im wesentlichen reinem CO<sub>2</sub> und der Verwendung einer Desorptionsstufe (50) zur Gewinnung eines schwefelwasserstoffreichen Gases, wobei das regenerierte Absorbens aus der Desorptionsstufe (50) den beiden Absorptionsstufen (41,49) wieder zugeleitet wird, wobei als Absorbens ein chemisch nicht aktives Lösungsmittel eingesetzt wird, dadurch gekennzeichnet, daß das von der ersten Absorptionsstufe (41) kommende, mit Schwefelwasserstoff, organischen Schwefelverbindungen und CO<sub>2</sub> angereicherte Absorptionsmittel bei einem erhöhten Druck, der sich zwischen dem Druck der Absorptionskolonne (41) und dem Druck der Desorptionskolonne (50) befindet, mit der von der Desorptionsstufe (50) kommenden heißen, regenerierten Lösung (12) in einem Wärmetauscher (44) vorgewärmt und dann bei dem gewählten höheren Druck in einen Hochdruck-Flashbehälter entspannt wird, wobei der bei dem erhöhten Druck freiwerdende Gasstrom in einem Kondensator (48) gekühlt und dann der zweiten Absorptionsstufe (49) zugeführt wird, in der die Schwefelkomponenten mittels des

(eingangs erwähnten) Teilstromes des von der Desorptionsstufe (50) kommenden regenerierten Absorptionsmittels (15,16,17) vollständig entfernt werden, wobei das Absorptionsmittel aus der zweiten Absorptionsstufe (49) in die Desorptionsstufe (50) zurückgeführt (26/27) wird.

2. Verfahren nach Anspruch 1,

dadurch gekennzeichnet,

daß das beladene Absorbens (18) nach der zweiten Absorptionsstufe (4) und vor dem Eintritt in die Desorptionsstufe erwärmt wird, wobei die Erwärmung im indirekten Wärmetausch (52) mit dem von der Desorptionsstufe kommenden Absorbensstrom (15) erfolgt.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2,

dadurch gekennzeichnet,

daß nach der zweiten Absorptionsstufe (4) eine Flashstufe (55) vorgesehen ist, in welcher das beladene Absorbens aus der zweiten Absorptionsstufe entspannt wird und das frei werdende Flashgas (19), welches im wesentlichen  $\text{CO}_2$  und Anteile an  $\text{H}_2\text{S}$  enthält, in eine mindestens indirekt der zweiten Absorberstufe zuführende Leitung und das Absorbens (26) in die Desorptionstufe geleitet wird.

4. Verfahren nach Anspruch 1 oder einem der folgenden,

dadurch gekennzeichnet,

daß direkt vor der zweiten Absorptionsstufe (49) eine Flash-Stufe (55b) angeordnet ist, in welcher das aus der Kondensationsstufe (48) kommende Absorbens (9) entspannt wird und das frei werdende Wertgas, welches im wesentlichen Kohlenwasserstoffe,  $H_2S$  und  $CO_2$  enthält, in die erste Absorptionsstufe (41) zurückgeführt wird.

5. Verfahren nach Anspruch 1 oder einem der folgenden, dadurch gekennzeichnet, daß die Absorption bei einem Betriebsdruck von 10 bis 150 bar erfolgt.
6. Verfahren nach Anspruch 1 oder einem der folgenden, dadurch gekennzeichnet, daß eine Temperaturerhöhung des vom Absorber kommenden, angereicherten Absorptionsmittel auf 50 bis 200°C vorgenommen wird.
7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die den Hochdruck-Flashbehälter (47) verlassende angereicherte Absorptionslösung in einem Niederdruckflash (56) entspannt wird, wobei das Flashgas mittels eines gemeinsamen Verdichters (58) der zweiten Absorptionskolonne (49) zusammen mit dem Flashgas aus der Flashstufe (55) zugeführt wird und wobei die den Niederdruckflash (56) verlassende

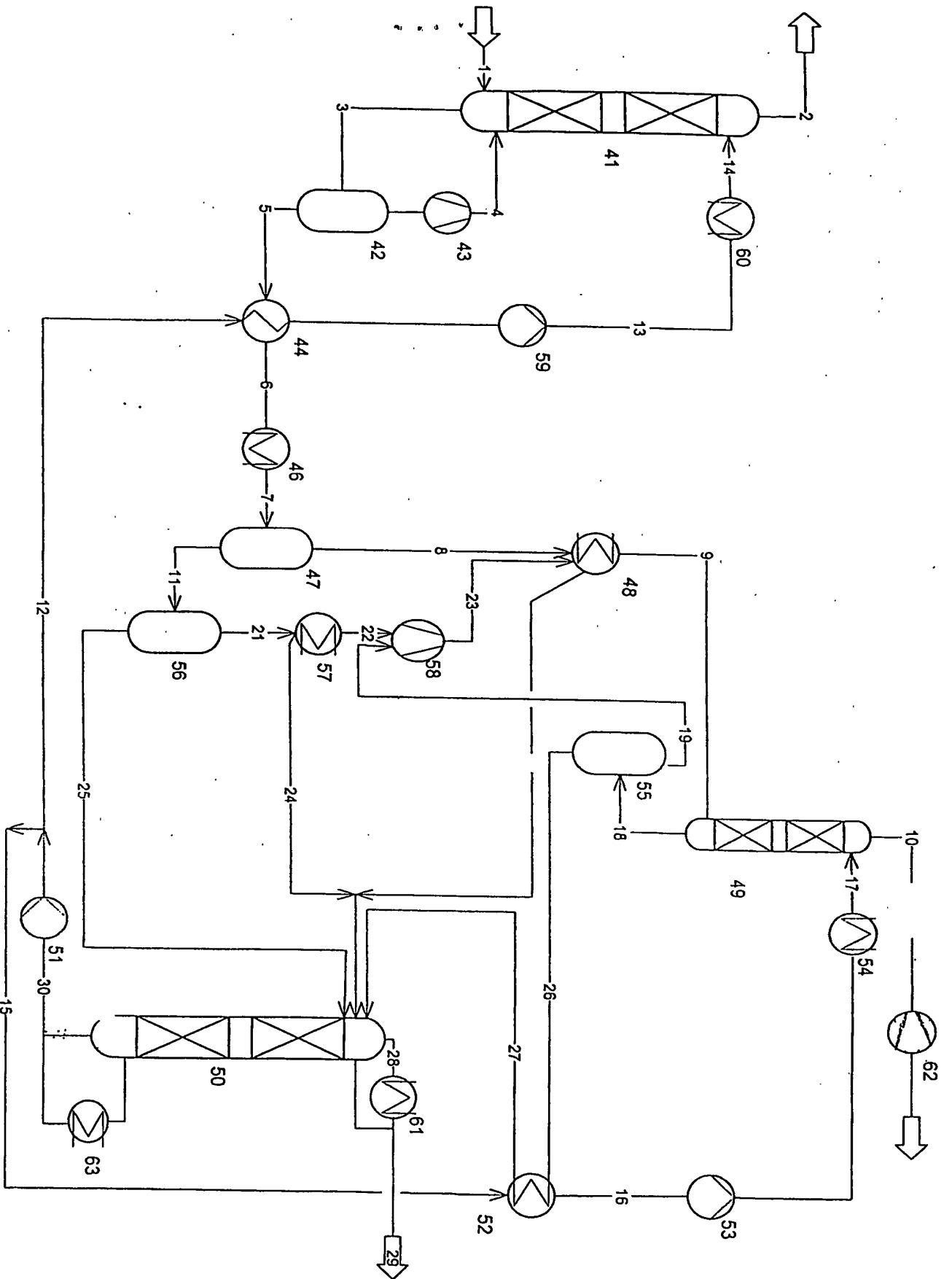
Absorptionslösung auf den Kopf der Desorptionskolonne geführt wird.

Zusammenfassung:

Mit einem Verfahren zur selektiven Entfernung von Schwefelwasserstoffen, organischen Schwefelkomponenten und  $\text{CO}_2$  aus Rohgasen, unter Verwendung einer ersten und einer zweiten Absorptionsstufe (41 bzw. 49) zur Abtrennung von im wesentlichen reinem  $\text{CO}_2$  soll eine Lösung geschaffen werden, mit der u.a. Schwefelwasserstoff und organische Schwefelverbindungen möglichst selektiv entfernbar sind.

Dies wird dadurch erreicht, daß das von der ersten Absorptionsstufe (41) kommende, u.a. mit Schwefelwasserstoff und  $\text{CO}_2$  angereicherte Absorptionsmittel bei einem erhöhten Druck mit der von der Desorptionsstufe (50) kommenden heißen, regenerierten Lösung (12) in einem Wärmetauscher (44) vorgewärmt und dann bei dem gewählten höheren Druck in einen Hochdruck-Flashbehälter entspannt wird, wobei der bei dem erhöhten Druck freiwerdende Gasstrom in einem Kondensator (48) gekühlt und dann der zweiten Absorptionsstufe (49) zugeführt wird, in der die Schwefelkomponenten mittels eines Teilstromes des von der Desorptionsstufe (50) kommenden regenerierten Absorptionsmittels (15,16,17) vollständig entfernt werden, wobei das Absorptionsmittel aus der zweiten Absorptionsstufe (49) in die Desorptionsstufe (50) zurückgeführt (26/27) wird.

Hierzu ist die einzige Figur zu veröffentlichen.



**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☒ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☒ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER:** \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**